

Galera tudo bom?

Muitos de vocês me perguntaram se existe alguma lista de exercícios pronta para fazer. E a resposta é que haverão exercícios sendo feitos em aula. Todavia, listas extras, são os exercícios dos livros. Esses livros, são os que estão na ementa da matéria.

São eles:

- 1. ATKINS, P.W.; JONES, L.L. Princípios de Química: questionando a vida moderna e o meio ambiente. trad. I. Caracelli et al. Porto Alegre, Bookman, 2001.**
- 2. MAHAN, B.H.; MYERS, R. L. Química: Um curso universitário, trad. Araki, K, e Matsumoto, F.M. 4ª. Ed. São Paulo, Edgard Blucher, 1995.**
- 3. RUSSELL, J.B. Química Geral, trad. SANIOTO, D.L. São Paulo, McGraw-Hill do Brasil, 1982.**
- 4. Theodore L. Brown, H. Eugene Lemay, Bruce E. Bursten, Química. A Ciência Central. 9ª. São Paulo: Pearson Prentice Hall, 2005.**

São todos livros muito bons. O Atkins, Brown e o Russell prezam bastante por uma contextualização e são bons para quem está iniciando os estudos avançados em química. Já o Mahan almeja um pouco mais de profundidade, sendo um pouco mais denso, porém, é um livro texto muito bom e, bastante recomendado para um curso de química. Todos os três livros são acessíveis, por serem livros textos de qualquer curso de química.

Na USP, quando vocês querem procurar um livro e, saber se tem em alguma das bibliotecas de algum instituto da USP (seja de São Carlos, seja de São Paulo, seja de Ribeirão Preto, etc...), vocês devem consultar o site Dedalus:

http://dedalus.usp.br/F/LFBAT19JVDDGCSQ3XK9PAJX4J17KB6TE4BXUMQ2FXXBKF9N4K8-24917?&pds_handle=GUEST

Nesse site você descobre se tem algum livro perto de você, se está disponível ou emprestado, quantas cópias tem... Ou seja, você consegue encontrar facilmente. O site inclusive é bem fácil de usar.

Por serem alunos da USP, vocês conseguem fazer empréstimos interunidades, o que garante uma grande flexibilidade.

O Russell por exemplo tem vários:

http://dedalus.usp.br/F/B6TKLH1DH6YV3NY1FNUFS2X6FEKBDLPMI6IHKI45F72QV13NXA-29978?func=item-global&doc_library=USP01&doc_number=000567444&year=&volume=&sub_library=IFSC

O Brown por exemplo tem no IQSC:

http://dedalus.usp.br/F/B6TKLH1DH6YV3NY1FNUFS2X6FEKBDLPMI6IHKI45F72QV13NXA-15100?func=item-global&doc_library=USP01&doc_number=001464501&type=03&year=&volume=&sub_library=IQSC&x=16&y=9

Notem uma coisa interessante, as listas de exercícios são importantes de serem feitas para treinar e conhecer reações que são bem comuns para os químicos. Dessa forma não existe nada melhor para o aprendizado do que, concatenar o conteúdo, com os exercícios. Por isso, se basear em livros textos é bom. Outra coisa que deve ser salientada é que, as aulas, moitorias e os livros são

guias de aprendizado, dessa forma, faz parte do crescimento de cada um, aprender a buscar o conteúdo e, estudar mais do que foi apresentado em aula.

Abaixo deixo os capítulos em cada um dos livros, os quais foram trabalhados na matéria até agora. Dentro do conteúdo de cada capítulo, podem existir exercícios resolvidos, por isso, é importante dar uma olhada no texto, pois esses exercícios servem de base para a resolução de muitos outros. No final de cada capítulo tem exercícios propostos, sendo que cada um tem um título específico, separando-os em blocos de conteúdos. Esses blocos não estão enumerados, existem somente o título, coloquei números para ficar mais fácil para vocês saberem a sequência e, se for preciso, procurarem no texto do capítulo.

Mahan

- **Capítulo 1 (estequiometria)** – Esse capítulo aborda o conteúdo das últimas aulas.
- **Capítulo 5 (Equilíbrio Iônico em Soluções aquosas)** – Página 180-182 (Ácidos e Base de Arrhenius), ler o conteúdo.
- **Capítulo 7 (Reações de Oxidação)** – Exercícios de 7,1 até 7,8.

Notem que, dependendo da edição a sequência de capítulos pode ser alterada e conseqüentemente as páginas.

Russell

- **Capítulo 1**
 - 1 método científico.
 - 2 matéria.
 - 3 unidades SI.
 - 4 análise dimensional.
 - 5 densidade.
 - 6 problemas adicionais.
- **Capítulo 2**
 - 1 átomos e mols de átomos.
 - 2 moléculas, fórmulas unitárias e mols.
 - 3 estequiometria de compostos.
 - 4 equações químicas.
 - 5 estequiometria de reação.
 - 6 problemas com reagentes limitantes.
 - 7 nomenclatura química.
 - 8 estequiometria de solução.
 - 9 ácidos e bases.
 - 10 problemas adicionais.
- **Capítulo 10**
 - 1 Diagrama de fases.
- **Capítulo 12**
 - 1 Ácidos e bases.
 - 2 números de oxidação.
 - 3 oxidação e redução.
 - 4 estequiometria de soluções ácido-base.
 - 5 estequiometria de solução: oxidação-redução.
 - 6 problemas adicionais.

Atkins - princípios de Química.

- **Capítulo 2**
 - 1 as ligações iônicas.
 - 2 as configurações eletrônicas de íons.
- **Capítulo 8**
 - 1 os diagramas de fase e as curvas de resfriamento.

Brown – Química. A Ciência Central.

- **Capítulo 1**
 - 1 classificação e propriedades da matéria.
 - 2 unidades de medida.
 - 3 análise dimensional.
- **Capítulo 2**
 - 1 a tabela periódica; moléculas e íons.
 - 2 nomenclatura de compostos inorgânicos; moléculas orgânicas.
- **Capítulo 3**
 - 1 equações químicas balanceada.
 - 2 padrões de reatividade química.
 - 3 massa molecular.
 - 4 o mol.
 - 5 fórmulas mínimas.
 - 6 cálculos baseados em equipamentos equações químicas.
 - 7 reagentes limitantes, rendimentos teóricos.
 - 8 exercícios adicionais.
 - 9 exercícios cumulativos.
- **Capítulo 4**
 - 1 eletrólitos.
 - 2 reações de precipitação e equações iônicas simplificadas.
 - 3 reações ácido-base.
 - 4 reações de oxirredução.
 - 5 composição de soluções; concentração em quantidade de matéria.

**Por fim, somente lembrando, caso tenha dúvidas e queiram ir na monitoria:
Ocorre toda terça-feira das 15:00 horas às 17:00 horas no Laboratório da professora Ana Cláudia Kasseboehmer – LINECIN (Laboratório de Investigação em Ensino de Ciências Naturais), segundo andar do Q2, número 116.**